



19 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENT- UND
MARKENAMT

12 Offenlegungsschrift
10 DE 102 16 502 A 1

5 Int. Cl. 7:
A 61 K 7/50

21 Aktenzeichen: 102 16 502.5
22 Anmeldetag: 11. 4. 2002
43 Offenlegungstag: 6. 11. 2003

DE 102 16 502 A 1

71 Anmelder:
Beiersdorf AG, 20253 Hamburg, DE

72 Erfinder:
Ruppert, Stephan, Dr., 20259 Hamburg, DE

56 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht
zu ziehende Druckschriften:

DE	100 32 118 A1
WO	98 01 109 A1
WO	96 38 128 A1
WO	01 19 404 A1

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

54 Nachschäumendes kosmetisches Gel

55 Nachschäumendes kosmetisches Gel auf wässriger Basis zur Abgabe aus einem Aerosolbehälter, enthaltend in einer üblichen wässrigen Grundzubereitung

a) ein oder mehrere Aniontenside, gewählt aus der Gruppe der Acylaminosäuren und deren Salze, der Phosphorsäureester und Salze, der ethoxylierten und nichtethoxylierten Sulfonsäuren und Salze und der ethoxylierten und nichtethoxylierten Fettsäuren mit 12-22 C-Atomen in Form ihrer Alkaliseifen,

b) ein oder mehrere vorgelatinisierte, quervernetzte Stärkederivate,

c) 1 bis 90 Vol.-%, bezogen auf das Gesamtvolumen der Zubereitung, eines Gases (= Primärtreibmittel), gewählt aus der Gruppe Luft, Sauerstoff, Stickstoff, Helium, Argon, Lachgas (N₂O) und Kohlendioxid (CO₂),

d) ein Sekundärtreibmittel, gewählt aus der Gruppe der aliphatischen Kohlenwasserstoffe, wie zum Beispiel n-Pentan, Isopentan und Isobutan, wobei die Zubereitung in einem Behältnis vorliegt, welches durch das Primärtreibmittel unter Druck gesetzt wird, so dass die Zubereitung beim Öffnen dieses Behältnisses in Freiheit gesetzt wird.

DE 102 16 502 A 1

[0001] Die Erfindung betrifft ein nachschäumendes kosmetisches Reinigungsgel, insbesondere Duschgele oder Handseifengele aber auch Badekonzentrate zur Abgabe aus einem Aerosolbehälter.

5 [0002] Bekannt sind kosmetische und dermatologische Reinigungsformulierungen die in Druckgasbehältern abgepackt sind und deren Reinigungsformulierung nach der Applikation selbständig aufschäumen. Diese Formulierungen bestehen aus einer niederviskosen, tensidhaltigen Reinigungslösung, die durch Druckbeaufschlagung mit leicht flüchtigen Gasen in ein Reinigungsgel überführt wird (DE-OS 38 39 349).

10 [0003] Bisher war es aufgrund der schlechten Löslichkeiten nur sehr unbefriedigend möglich Stärke oder Stärkederivate in diese Formulierungen einzuarbeiten. Gelang dies durch Lösungsvermittler Einsatz und lange Einarbeitungszeiten kam es in den Steigrohren der Applikationsbehälter und im Ventülbereich häufig zu Verstopfungen (Reagglomeration/Ausfallen) und damit zum Totalausfall der Produkte.

15 [0004] Derartige nachschäumende kosmetische Gele werden bei Anwendung zunächst mit Hilfe eines Aushringmittels gelförmig aus dem Aerosolbehälter auf die Haut aufgebracht und entwickeln erst dort nach kurzer Verzögerung unter dem Einfluss des enthaltenen Nachschäummittels den eigentlichen Schaum. Der Vorteil dieser Zusammensetzungen gegenüber den bekannten fertigen kosmetischen Schäumen, die bereits geschäumt aus dem Aerosolbehälter auf die Haut aufgebracht werden, liegt in einer besseren Benetzung der Haut.

20 [0005] Nachschäumende kosmetische Gele sind im Prinzip bekannt. Die US-PS 3.541, nennt als essentielle Bestandteile einer solchen Zusammensetzung Wasser, Seife (d. h. wasserlösliche Salze höherer Fettsäuren), Gelstrukturbildner und Nachschäummittel. Zweckmäßig, jedoch nicht unbedingt erforderlich ist darüber hinaus der Zusatz von kosmetischen Wirk- und Hilfsstoffen. Es ist auch vorgeschlagen worden (US-PS 4.405.489), auf einen Gelstrukturbildner zu verzichten, jedoch ist in diesem Falle ein spezieller und aufwendiger Prozeß für die Herstellung und Abfüllung derartiger Gel-Zusammensetzungen erforderlich.

25 [0006] Im einzelnen enthält die nachschäumende Gel-Zusammensetzung nach der obenerwähnten US-PS 3.541.581 40-90 Gew.-% Wasser, 4-25 Gew.-% wasserlösliche Seife, 0,5-12 Gew.-% Nachschäummittel und 0,01-5 Gew.-% Gelbildner. Als Gelbildner finden dabei wasserlösliche Derivate von Cellulose, Sucrose und Glucose Verwendung, insbesondere Copolymere von Acrylsäure und Polyallylsucrose oder die Reaktionsprodukte von Cellulose oder Glucose mit Säuren oder Alkylenoxiden.

30 [0007] Um die Fließeigenschaften bei der Abgabe aus dem Aerosolbehälter zu verbessern, schlägt die DE-OS 24 13 122 vor, einen Wasseranteil im oberen Bereich (75-90 Gew.-%) und einen Seifenanteil im unteren Bereich (5-15 Gew.-%, vorzugsweise 5-9 Gew.-%) der vorgenannten Zusammensetzung zu wählen.

35 [0008] Die beschriebenen nachschäumenden kosmetischen Gel-Zusammensetzungen weisen jedoch insbesondere bei der Herstellung entscheidende Nachteile auf: Als Nachschäummittel werden aliphatische Kohlenwasserstoffe verwendet, vorzugsweise n-Butan, Pentan und Hexan. Diese Verbindungen sind brennbar und bilden mit Luft explosionsfähige Gemische. Daher ist bei der Fertigung ein erhöhter Aufwand für Explosionsschutz und ähnliche Sicherheitsmaßnahmen erforderlich.

40 [0009] Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, eine den Anforderungen der Praxis entsprechende nachschäumende kosmetische Gel-Zusammensetzung, zu schaffen, die als Nachschäummittel eine im Luftgemisch nicht explosionsfähige Verbindung enthält und damit eine problemlosere und zugleich auch kostengünstigere Herstellung ermöglicht.

[0010] Aufgabe der Erfindung war es weiterhin, auf der Basis der erfindungsgemäßen nachschäumenden kosmetischen Gel-Zusammensetzung weitere nachschäumende kosmetische Produkte zur Verfügung zu stellen, beispielsweise ein nachschäumendes Gel zur Hautpflege oder zur Hautreinigung.

45 [0011] Diese Aufgabe wurde überraschenderweise durch den Einsatz eines speziellen neuen Gelstrukturbildner-Gemisches sowie daran angepasste veränderte Einsatzmengen der übrigen Komponenten gelöst.

[0012] Gegenstand der Erfindung ist daher ein nachschäumendes kosmetisches Gel auf wässriger zur Abgabe aus einem Aerosolbehälter, enthaltend in einer üblichen wäßrigen Grundzubereitung

50 a) ein oder mehrere Aniontenside gewählt aus der Gruppe der Acylaminosäuren und deren Salze, der Phosphorsäureester und Salze, der ethoxylierten und nichtethoxylierten Sulfonsäuren und Salze, und der der ethoxylierten und nichtethoxylierten Fettsäuren mit 12-22 C-Atomen in Form ihrer Alkaliseifen

b) ein oder mehrere vorgelatinisierte, quervernetzte Stärkederivate,

55 c) 5 bis 300 Vol.-%, bezogen auf das Gesamtvolumen der Zubereitung, eines Gases (= Primärtreibmittel), gewählt aus der Gruppe Luft, Sauerstoff, Stickstoff, Helium, Argon, Lachgas (N₂O) und Kohlendioxid (CO₂)

60 d) ein Sekundärtreibmittel, gewählt aus der Gruppe der aliphatischen Kohlenwasserstoffe, wie zum Beispiel n-Pentan, Isopentan und Isobutan, bestehen, wobei die Zubereitung in einem Behältnis vorliegt, welches durch das Primärtreibmittel unter Druck gesetzt wird, so daß die Zubereitung beim Öffnen dieses Behältnisses in Freiheit gesetzt wird.

65 [0013] Unter "selbstschäumend" bzw. "schaumförmig" ist im Sinne der vorliegenden Erfindung zu verstehen, daß die Gasbläschen (beliebig) verteilt in einer (oder mehreren) flüssigen Phase(n) vorliegen, wobei die Zubereitungen makroskopisch nicht notwendigerweise das Aussehen eines Schaumes haben müssen. Erfindungsgemäße selbstschäumende und/oder schaumförmige kosmetische oder dermatologische Zubereitungen können z. B. makroskopisch sichtbar dispergierte Systeme aus in Flüssigkeiten dispergierten Gasen darstellen.

[0014] Der Schaumcharakter kann aber beispielsweise auch erst unter einem (Licht-)Mikroskop sichtbar werden. Darüber hinaus sind erfindungsgemäße nachschäumende Zubereitungen - insbesondere dann, wenn die Gasbläschen zu klein sind, um unter einem Lichtmikroskop erkannt zu werden - auch an der starken Volumenzunahme des Systems erkennbar.

[0015] Überraschenderweise wird durch den sehr feinen Schaum eine sehr gleichmäßige und dünne Verteilung des Produktes auf der Haut erreicht. Dies führt zu einem für ein wäßriges Reinigungsprodukt ungewöhnlichen außerordentlich angenehmen glatten und samtigen Hautgefühl während und nach der Anwendung des Produktes. Die erfindungsgemäßen Zubereitungen stellen somit in jeglicher Hinsicht überaus befriedigende Präparate dar.

[0016] Es ist vorteilhaft, den Wassergehalt der erfindungsgemäßen nachschäumenden kosmetischen Gel-Zusammensetzung auf maximal 75 Gew.-% zu beschränken, bevorzugt ist ein Wassergehalt von 45 bis 65 Gew.-%.

[0017] Die Acylaminosäuren (und deren Salze) können vorteilhaft gewählt werden aus der Gruppe

1. Acylglutamate, beispielsweise Natriumacylglutamat, Di-TEA-palmitoylaspartat und Natrium Caprylic/Capric Glutamat,
2. Acylpeptide, beispielsweise Palmitoyl-hydrolysiertes Milchprotein, Natrium Cocoyl-hydrolysiertes Soja Protein und Natrium-/Kalium-Cocoylhydrolysiertes Kollagen,
3. Sarcosinate, beispielsweise Myristoyl Sarcosin, TEA-lauroyl Sarcosinat, Natriumlauroylsarcosinat und Natriumcocoylsarcosinat,
4. Taurate, beispielsweise Natriumlauroyltaurat und Natriummethylococoyltaurat,
5. Acyllactylate, Lauroyllactylat, Capryllactylat
6. Alaninate

[0018] Die Carbonsäuren und Derivate können vorteilhaft gewählt werden aus der Gruppe

1. Carbonsäuren, beispielsweise Laurinsäure, Aluminiumstearat, Magnesiumalkanolat und Zinkundecylenat,
2. Ester-Carbonsäuren, beispielsweise Calciumstearoyllactylat, Laureth-6-Citrat und Natrium PEG-4-Lauramid-carboxylat,
3. Ether-Carbonsäuren, beispielsweise Natriumlaureth-13-Carboxylat und Natrium PEG-6-Cocamide Carboxylat,

[0019] Die Phosphorsäureester und Salze können vorteilhaft gewählt werden aus der Gruppe DEA-Oleth-10-Phosphat und Dilaureth-4 Phosphat,

[0020] Die Sulfonsäuren und Salze können vorteilhaft gewählt werden aus der Gruppe

1. Acyl-isethionate, z. B. Natrium-/Ammoniumcocoyl-isethionat,
2. Alkylarylsulfonate,
3. Alkylsulfonate, beispielsweise Natriumcocosmonoglyceridsulfat, Natrium C₁₂₋₁₄ Olefin-sulfonat, Natriumlaurylsulfoacetat und Magnesium PEG-3 Cocamidsulfat,
4. Sulfosuccinate, beispielsweise Dioctylnatriumsulfosuccinat, Dinatriumlaurethsulfosuccinat, Dinatriumlaurylsulfosuccinat und Dinatriumundecylenamido-MEA-Sulfosuccinat

[0021] Die Schwefelsäureester können vorteilhaft gewählt werden aus der Gruppe

1. Alkylethersulfat, beispielsweise Natrium-, Ammonium-, Magnesium-, MIPA-, TIPA-Laurethsulfat, Natriummyrethsulfat und Natrium C₁₂₋₁₃-Parethsulfat,
2. Alkylsulfate, beispielsweise Natrium-, Ammonium- und TEA-Laurylsulfat.

[0022] Es ist erfindungsgemäß vorteilhaft, wenn ein oder mehrere vorgelatinierte, quervernetzte Stärkederivate in einer Konzentration von 0,1 bis 20 Gewichts-%, bevorzugt in einer Konzentration von 0,3 bis 15 Gewichts-% und ganz besonders bevorzugt in einer Konzentration von 0,5 bis 10 Gewichts-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitung, in den erfindungsgemäßen Zubereitungen enthalten sind.

[0023] Es ist erfindungsgemäß besonders vorteilhaft, wenn als vorgelatinierte, quervernetzte Stärkederivate hydroxypropylierte Phosphatester eingesetzt werden. Insbesondere vorteilhaft sind solche Stärkederivate, wie sie in der US 6,248,338 beschrieben werden, besonders vorteilhaft Hydroxypropyldistärkephosphat. Ganz besonders bevorzugt ist dabei der Einsatz eines Hydroxypropyldistärkephosphates, wie es als Produkt Structure[®] XL der Firma National Starch verkauft wird.

[0024] Der erfindungsgemäßen nachschäumenden Zusammensetzung werden bevorzugt zusätzlich 0,5–6,5 Gew.-% eines oder mehrerer weiterer Verdicker zugefügt, beispielsweise Alkanolamide und deren Derivate. Diese Verbindungen können teilweise zusätzlich einen hautpflegenden Effekt haben. Erfindungsgemäß besonders bevorzugt ist der Einsatz von 0,5–3,0 Gew.-% Fettsäurediethanolamid, wobei besonders das Diethanolamid der Kokosfettsäure bevorzugt wird, und 0,5–3,5 Gew.-% Laureth-2-Amid-MEA (Aminol[™] A15 der Firma Chem-Y) jeweils allein oder als Gemisch.

[0025] Weiterhin kann die erfindungsgemäße nachschäumende Gel-Zusammensetzung zusätzlich kleine Mengen üblicher kosmetischer Zusatz- und Hilfsstoffe, z. B. Parfum, Konservierungsmittel, oder Farbstoffe sowie hautpflegende Substanzen wie beispielsweise Proteine, insbesondere Sericin, in Mengen bis zu 0,2 Gew.-% enthalten. Diese Zusätze sind jedoch für die Ausführung der Erfindung nicht unbedingt erforderlich.

[0026] Eine weitere Ausführungsform der Erfindung betrifft ein nachschäumendes kosmetisches Gel zur Reinigung und/oder Pflege der Haut auf der Basis eines wäßrigen Seifengels zur Abgabe aus einem Aerosolbehälter, das in analoger Weise aus den vorstehend beschriebenen Bestandteilen besteht. Ein solches Gel enthält vorzugsweise zusätzlich mit der Gel-Rezeptur verträgliche, übliche hautpflegende oder hautreinigende Substanzen wie beispielsweise Fettsäureester oder Kollagenderivate.

[0027] Die Herstellung des erfindungsgemäßen nachschäumenden kosmetischen Gels erfolgt in einem heiz- bzw. kühlbaren Kessel mit Rührwerk. Dieser Mischapparat muß druck- und vakuumfest sein, insbesondere sollte er ein Arbeiten bei Drucken von mindestens 3 bar zulassen.

[0028] Der Seifenkörper wird bei erhöhter Temperatur, vorzugsweise bei 80 bis 90°C gebildet, indem die geschmolzene Fettsäure der wässrigen Lösung des Verseifungsmittels und des Zuckeralkohols zugefügt wird. Hierbei ist die Rührgeschwindigkeit ebenso wie im nachfolgenden weiteren Prozess auf die Viskosität des Prozessgutes derartig abzustimmen, daß stets eine schonende aber ausreichende Durchmischung gewährleistet ist. Die für den Mischprozess nötigen Rührerdrehzahlen hängen, wie dem Fachmann bekannt ist, von der Art des verwendeten Kessels und insbesondere von der Art des verwendeten Rührwerks ab. Im Falle eines Ankerührwerks haben sich beispielsweise Drehzahlen von vorzugsweise 10 bis 300 Upm, insbesondere 20–40 Upm als geeignet erwiesen.

[0029] Nach der Bildung des Seifenkörpers lässt man auf Raumtemperatur abkühlen und setzt die übrigen Bestandteile während der Abkühlphase vorzugsweise in der folgenden Reihenfolge zu:

- Verdicker
- weitere Gelbildner-Komponente(n)
- Farbstoffe
- Parfum
- ggf. Wirkstoffe
- Lösungsmittelkomponente des Nachschäummittels (Sekundärtriebmittel)
- Treibgaskomponente des Nachschäummittels (Primärtriebmittel).

[0030] Die Abfüllung in die innere Kammer eines üblichen Zweikammer-Aerosolbehälters mit einer zweiten, äußeren Kammer für das Ausbringsmittel erfolgt anschließend entweder bei Temperaturen unter Raumtemperatur (d. h. weniger als 20°C) oder in einem geschlossenen Drucksystem.

[0031] In einer anderen Ausführungsform wird der Mischvorgang vor Zugabe der Treibgaskomponente abgebrochen und die Treibgaskomponente erst während des Abfüllprozesses dem Restgel zugefügt.

[0032] In einer weiteren Ausführungsform wird der Mischprozess bereits vor Zugabe der Lösungsmittelkomponente beendet und Lösungsmittelkomponente und Treibgaskomponente getrennt oder gemeinsam während des Abfüllens zugegeben.

[0033] Als Ausbringsmittel lassen sich alle für diesen Zweck üblichen und dem Fachmann bekannten komprimierten Gase und Gasgemische einsetzen. Um jedoch auch in diesem Schritt den Vorteil der vergleichsweise problemlosen Verarbeitung zu erhalten, ist es vorteilhaft, für das erfindungsgemäße nachschäumende kosmetische Gel ein nichtbrennbares Gas oder Gasgemisch als Ausbringsmittel einzusetzen. Erfindungsgemäß bevorzugt ist deshalb die Verwendung von Luft, Stickstoff oder Fluorchlorkohlenwasserstoffen.

[0034] Durch die vorstehend beschriebene Erfindung wird eine nachschäumende kosmetische Gel-Zusammensetzung, zur Verfügung gestellt, die durch den Einsatz eines neuartigen Gelstrukturbildner-Gemisches zu einem Produkt führt, welche bei einer guten Gleitfähigkeit des Rasierapparates im Vergleich zu bisher bekannten Produkten bezüglich des haupflegenden Effektes und des Hautgefühls nach der Rasur von den Verwendern besser beurteilt wurde. Darüberhinaus bietet die erfindungsgemäße Gel-Zusammensetzung den großen Vorteil, daß sie kein brennbares und im Luftgemisch explosives Nachschäummittel enthält und damit eine einfachere, sichere und kostengünstigere Produktion ermöglicht.

[0035] Tenside sind amphiphile Stoffe, die organische, unpolare Substanzen in Wasser lösen können. Sie sorgen, bedingt durch ihren spezifischen Molekülaufbau mit mindestens einem hydrophilen und einem hydrophoben Molekülteil, für eine Herabsetzung der Oberflächenspannung des Wassers, die Benetzung der Haut, die Erleichterung der Schmutzentfernung und -lösung, ein leichtes Abspülen und – je nach Wunsch – für Schaumregulierung.

[0036] Bei den hydrophilen Anteilen eines Tensidmoleküls handelt es sich meist um polare funktionelle Gruppen, beispielsweise -COO^- , -OSO_3^{2-} , -SO_3^- , während die hydrophoben Teile in der Regel unpolare Kohlenwasserstoffreste darstellen. Tenside werden im allgemeinen nach Art und Ladung des hydrophilen Molekülteils klassifiziert. Hierbei können vier Gruppen unterschieden werden:

- anionische Tenside,
- kationische Tenside,
- amphotere Tenside und
- nichtionische Tenside.

[0037] Anionische Tenside weisen als funktionelle Gruppen in der Regel Carboxylat-, Sulfat- oder Sulfonatgruppen auf. In wässriger Lösung bilden sie im sauren oder neutralen Milieu negativ geladene organische Ionen. Kationische Tenside sind beinahe ausschließlich durch das Vorhandensein einer quarternären Ammoniumgruppe gekennzeichnet. In wässriger Lösung bilden sie im sauren oder neutralen Milieu positiv geladene organische Ionen. Amphotere Tenside enthalten sowohl anionische als auch kationische Gruppen und verhalten sich demnach in wässriger Lösung je nach pH-Wert wie anionische oder kationische Tenside. Im stark sauren Milieu besitzen sie eine positive und im alkalischen Milieu eine negative Ladung. Im neutralen pH-Bereich hingegen sind sie zwitterionisch, wie das folgende Beispiel verdeutlichen soll:

$\text{RNH}_3^+\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH X}^-$; (bei pH = 2); X^- = beliebiges Anion, z. B. Cl^-
 $\text{RNH}_2^+\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COO}^-$; (bei pH = 7);
 $\text{RNHCH}_2\text{CH}_2\text{COO}^- \text{B}^+$; (bei pH = 12); B^+ = beliebiges Kation, z. B. Na^+

[0038] Typisch für nicht-ionische Tenside sind Polyether-Ketten. Nicht-ionische Tenside bilden in wässrigem Medium keine Ionen.

A. Anionische Tenside

[0039] Vorteilhaft zu verwendende anionische Tenside sind

[0040] Vorteilhaft zu verwendende kationische Tenside sind

1. Alkylamine,
2. Alkylimidazole,
3. Ethoxylierte Amine und
4. Quaternäre Tenside,
5. Esterquats

[0041] Quaternäre Tenside enthalten mindestens ein N-Atom, das mit 4 Alkyl- und/oder Arylgruppen kovalent verbunden ist. Dies führt, unabhängig vom pH Wert, zu einer positiven Ladung. Vorteilhaft quaternäre Tenside sind Alkylbetain, Alkylamidopropylbetain und Alkylamidopropylhydroxysulfain. Kationische Tenside können ferner bevorzugt im Sinne der vorliegenden Erfindung gewählt werden aus der Gruppe der quaternären Ammoniumverbindungen, insbesondere Benzyltrialkylammoniumchloride oder -bromide, wie beispielsweise Benzyltrimethylstearylammmoniumchlorid, ferner Alkyltrialkylammoniumsalze, beispielsweise beispielsweise Cetyltrimethylammoniumchlorid oder -bromid, Alkyl-dimethylhydroxyethylammoniumchloride oder -bromide, Dialkyldimethylammoniumchloride oder -bromide, Alkylamidoethyltrimethylammoniumethersulfate, Alkylpyridiniumsalze, beispielsweise Lauryl- oder Cetylpyrimidiniumchlorid, Imidazolinderivate und Verbindungen mit kationischem Charakter wie Aminoxide, beispielsweise Alkyldimethylamin-oxide oder Alkylaminoethyltrimethylaminoxide. Vorteilhaft sind insbesondere Cetyltrimethylammoniumsalze zu verwenden.

C. Amphotere Tenside

[0042] Vorteilhaft zu verwendende amphotere Tenside sind

1. Acyl-/dialkylethylendiamin, beispielsweise Natriumacylamphoacetat, Dinatriumacylamphodipropionat, Dinatriumalkylamphodiäcet, Natriumacylamphohydroxypropylsulfonat, Dinatriumacylamphodiäcet und Natriumacylamphopropionat,
2. N-Alkylaminosäuren, beispielsweise Aminopropylalkylglutamid, Alkylaminopropionsäure, Natriumalkylimidodipropionat und Lauroamphocarboxyglycinat.

D. Nicht-ionische Tenside

[0043] Vorteilhaft zu verwendende nicht-ionische Tenside sind

1. Alkohole,
2. Alkanolamide, wie Cocamide MEA/DEA/MIPA,
3. Aminoxide, wie Cocoamidopropylaminoxid,
4. Ester, die durch Veresterung von Carbonsäuren mit Ethylenoxid, Glycerin, Sorbitan oder anderen Alkoholen entstehen,
5. Ether, beispielsweise ethoxylierte/propoxylierte Alkohole, ethoxylierte/propoxylierte Ester, ethoxylierte/propoxylierte Glycerinester, ethoxylierte/propoxylierte Cholesterine, ethoxylierte/propoxylierte Triglyceridester, ethoxyliertes propoxyliertes Lanolin, ethoxylierte/propoxylierte Polysiloxane, propoxylierte POE-Ether und Alkylpolyglycoside wie Laurylglucosid, Decylglycosid und Cocoglycosid.
6. Sucroseester, -Ether
7. Polyglycerinester, Diglycerinester, Monoglycerinester
8. Methylglucosester, Ester von Hydroxysäuren

[0044] Die Gesamtkonzentration der Tenside liegt vorteilhaft im Bereich von 0,5–25 Gew.-%, bevorzugt 1–20 Gew.-%, insbesondere bevorzugt 5–15 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen.

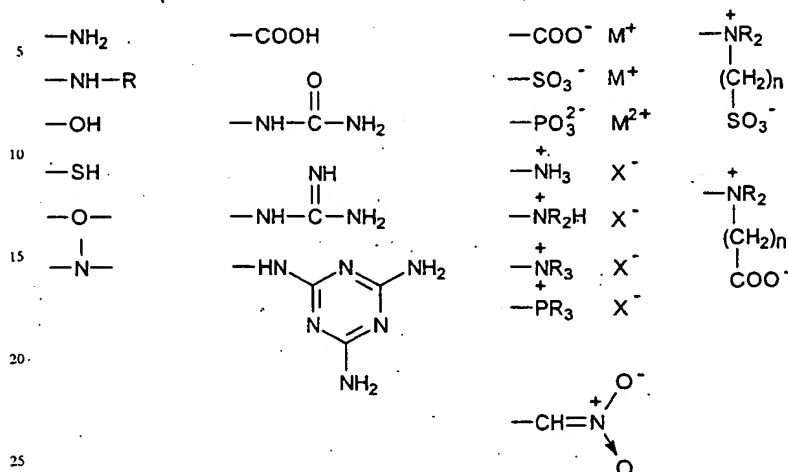
[0045] Die Gesamtkonzentration der eingetragenen Gase (Primärtriebmittel) beträgt vorteilhaft 5–300 Gew.-%, bevorzugt 100–300 Gew.-%, insbesondere bevorzugt 200–300 Gew.-% bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen.

[0046] Die Gesamtkonzentration der eingetragenen Sekundärtriebmittel beträgt vorteilhaft 0,5–30 Gew.-%, bevorzugt 1–20 Gew.-%, insbesondere bevorzugt 3–15 Gew.-% bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen.

[0047] Es kann gegebenenfalls vorteilhaft sein, erfindungsgemäßen Zubereitungen noch zusätzliche Gelbildner oder Verdicker, auch: "Hydrokolloide" zuzugeben.

[0048] "Hydrokolloid" ist die technologische Kurzbezeichnung für die (an sich richtigere Bezeichnung "hydrophiles Kolloid". Hydrokolloide sind Makromoleküle, die eine weitgehend lineare Gestalt haben und über intermolekulare Wechselwirkungskräfte verfügen, die Neben- und Hauptvalenzbindungen zwischen den einzelnen Molekülen und damit die Ausbildung eines netzartigen Gebildes ermöglichen. Sie sind teilweise wasserlösliche natürliche oder synthetische Polymere, die in wässrigen Systemen Gele oder viskose Lösungen bilden. Sie erhöhen die Viskosität des Wassers, indem sie entweder Wassermoleküle binden (Hydratation) oder aber das Wasser in ihre unter sich verflochtenen Makromoleküle aufnehmen und einhüllen, wobei sie gleichzeitig die Beweglichkeit des Wassers einschränken. Solche wasserlöslichen Polymere stellen eine große Gruppe chemisch sehr unterschiedlicher natürlicher und synthetischer Polymere dar, deren gemeinsames Merkmal ihre Löslichkeit in Wasser bzw. wässrigen Medien ist. Voraussetzung dafür ist, daß diese Polymere über eine für die Wasserlöslichkeit ausreichende Anzahl an hydrophilen Gruppen besitzen und nicht zu stark

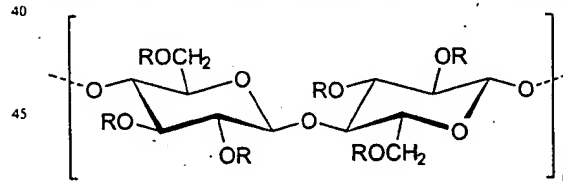
vernetzt sind. Die hydrophilen Gruppen können nichtionischer, anionischer oder kationischer Natur sein, beispielsweise wie folgt:



[0049] Die Gruppe der kosmetisch und dermatologisch relevanten Hydrokolloide läßt sich wie folgt einteilen in:

- organische, natürliche Verbindungen, wie beispielsweise Agar-Agar, Carrageen, Tragant, Gummi arabicum, Alginate, Pektine, Polyosen, Guar-Mehl, Johannisbrotbaumkernmehl, Stärke, Dextrine, Gelatine, Casein,
- organische, abgewandelte Naturstoffe, wie z. B. Carboxymethylcellulose und andere Celluloseether, Hydroxyethyl- und -propylcellulose und dergleichen,
- organische, vollsynthetische Verbindungen, wie z. B. Polyacryl- und Polymethacryl-Verbindungen, Vinylpolymere, Polycarbonsäuren, Polyether, Polyimide, Polyamide,
- anorganische Verbindungen, wie z. B. Polykieselsäuren, Tonmineralien wie Montmorillonite, Zeolithe, Kieselsäuren.

[0050] Erfindungsgemäß bevorzugte Hydrokolloide sind beispielsweise Methylcellulosen, als welche die Methylether der Cellulose bezeichnet werden. Sie zeichnen sich durch die folgende Strukturformel aus



in der R ein Wasserstoff oder eine Methylgruppe darstellen kann.

[0051] Insbesondere vorteilhaft im Sinne der vorliegenden Erfindung sind die im allgemeinen ebenfalls als Methylcellulosen bezeichneten Cellulosemethylether, die neben einem dominierenden Gehalt an Methyl- zusätzlich 2-Hydroxyethyl-, 2-Hydroxypropyl- oder 2-Hydroxybutyl-Gruppen enthalten. Besonders bevorzugt sind (Hydroxypropyl)methylcellulosen, beispielsweise die unter der Handelsbezeichnung Methocel E4M bei der Dow Chemical Comp. erhältlichen.

[0052] Erfindungsgemäß ferner vorteilhaft ist Natriumcarboxymethylcellulose, das Natrium-Salz des Glykolsäureethers der Cellulose, für welches R in Strukturformel I ein Wasserstoff und/oder CH_2COONa darstellen kann. Besonders bevorzugt ist die unter der Handelsbezeichnung Natrosol Plus 330 CS bei Aqualon erhältliche, auch als Cellulose Gum bezeichnete Natriumcarboxymethylcellulose.

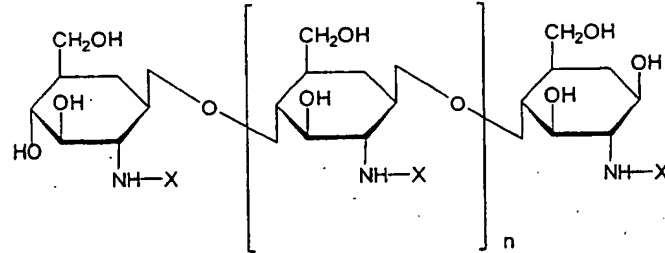
[0053] Vorteilhafter weiterer Gelbildner im Sinne der vorliegenden Erfindung ist ferner Carrageen, ein gelbildender und ähnlich wie Agar aufgebauter Extrakt aus nordatlantischen, zu den Florideen zählenden Rotalgen (*Chondrus crispus* und *Gigartina stellata*).

[0054] Häufig wird die Bezeichnung Carrageen für das getrocknete Algenprodukt und Carrageenan für den Extrakt aus diesem verwendet. Das aus dem Heißwasserextrakt der Algen ausgefällte Carrageen ist ein farbloses bis sandfarbenes Pulver mit einem Molekulargewichtsbereich von 100 000–800 000 und einem Sulfat-Gehalt von ca. 25%. Carrageen, das in warmem Wasser sehr leicht löslich ist; beim Abkühlen bildet sich ein thixotropes Gel, selbst wenn der Wassergehalt 95–98% beträgt. Die Festigkeit des Gels wird durch die Doppelhelix-Struktur des Carrageens bewirkt. Beim Carrageenan unterscheidet man drei Hauptbestandteile: Die gelbildende κ -Fraktion besteht aus D-Galactose-4-sulfat und 3,6-Anhydro- α -D-galactose, die abwechselnd in 1,3- und 1,4-Stellung glykosidisch verbunden sind (Agar enthält demgegen-

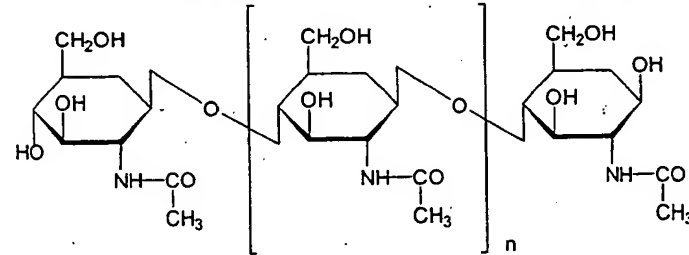
über 3,6-Anhydro- α -L-galactose). Die nicht gelierende X-Fraktion ist aus 1,3-glykosidisch verknüpften D-Galactose-2-sulfat und 1,4-verbundenen D-Galactose-2,6-disulfat-Resten zusammengesetzt u. in kaltem Wasser leicht löslich. Das aus D-Galactose-4-sulfat in 1,3-Bindung und 3,6-Anhydro- α -D-galactose-2-sulfat in 1,4-Bindung aufgebaute t-Carrageenan ist sowohl wasserlöslich als auch gelbildend. Weitere Carrageen-Typen werden ebenfalls mit griechischen Buchstaben bezeichnet: α , β , γ , ν , μ , ζ , π , ω , χ . Auch die Art vorhandener Kationen (K^+ , NH_4^+ , Na^+ , Mg^{2+} , Ca^{2+}) beeinflusst die Löslichkeit der Carrageene.

[0055] Die Verwendung von Chitosan in kosmetischen Zubereitungen ist per se bekannt. Chitosan stellt ein partiell deacyliertes Chitin dar. Dieses Biopolymer hat u. a. filmbildende Eigenschaften und zeichnet sich durch ein seidiges Hautgefühl aus. Von Nachteil ist jedoch seine starke Klebrigkeit auf der Haut, die insbesondere – vorübergehend – während der Anwendung auftritt. Entsprechende Zubereitungen können dann im Einzelfalle nicht vermarktungsfähig sein, da sie vom Verbraucher nicht akzeptiert bzw. negativ beurteilt werden. Chitosan wird bekanntermaßen beispielsweise in der Haarpflege eingesetzt. Es eignet sich, besser als das ihm zugrundeliegende Chitin, als Verdicker oder Stabilisator und verbessert die Adhäsion und Wasserresistenz von polymeren Filmen. Stellvertretend für eine Vielzahl von Fundstellen des Standes der Technik: H. P. Fiedler, "Lexikon der Hilfsstoffe für Pharmazie, Kosmetik und angrenzende Gebiete", dritte Auflage 1989, Editio Cantor, Aulendorf, S. 293, Stichwort "Chitosan".

[0056] Chitosan ist gekennzeichnet durch folgende Strukturformel:



dabei nimmt n Werte bis zu ca. 10.000 an. X stellt entweder den Acetylrest oder Wasserstoff dar. Chitosan entsteht durch Deacetylierung und teilweise Depolymerisation (Hydrolyse) von Chitin, welches durch die Strukturformel



gekennzeichnet ist. Chitin ist wesentlicher Bestandteil des Ektoskeletts [$\chi\tau\iota\tau\omega\nu$ = grch.: der Panzerrock] der Gliederfüßer (z. B. Insekten, Krebse, Spinnen) und wird auch in Stützgeweben anderer Organismen (z. B. Weichtiere, Algen, Pilze) gefunden.

[0057] Im Bereich von etwa pH < 6 ist Chitosan positiv geladen und dort auch in wässrigen Systemen löslich. Es ist nicht kompatibel mit anionischen Rohstoffen. Daher bietet sich zur Herstellung chitosanhaltiger Öl-in-Wasser-Emulsionen der Einsatz nichtionischer Emulgatoren an. Diese sind an sich bekannt, beispielsweise aus der EP-A 776 657.

[0058] Erfindungsgemäß bevorzugt sind Chitosane mit einem Deacetylierungsgrad > 25%, insbesondere > 55 bis 99% [bestimmt mittels 1H -NMR].

[0059] Es ist von Vorteil, Chitosane mit Molekulargewichten zwischen 10.000 und 1.000.000 zu wählen, insbesondere solches mit Molekulargewichten zwischen 100.000 und 1.000.000. [bestimmt mittels Gelpermitionschromatographie].

[0060] Die Gesamtmenge an einem oder mehreren Hydrokolloiden wird in den fertigen kosmetischen oder dermatologischen Zubereitungen vorteilhaft kleiner als 1,5 Gew.-%, bevorzugt zwischen 0,1 und 1,0 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen, gewählt.

[0061] Die erfindungsgemäßen kosmetischen und dermatologischen Zubereitungen können kosmetische Hilfsstoffe enthalten, wie sie üblicherweise in solchen Zubereitungen verwendet werden, z. B. Konservierungsmittel, Bakterizide, Parfüme, Substanzen zum Verhindern des Schäumens, Farbstoffe, Pigmente, die eine färbende Wirkung haben, Verdickungsmittel, anfeuchtende und/oder feuchthaltende Substanzen, Fette, Öle, Wachse oder andere übliche Bestandteile einer kosmetischen oder dermatologischen Formulierung wie Alkohole, Polyole, Polymere, Schaumstabilisatoren, Elektrolyte, organische Lösungsmittel oder Silikonderivate.

[0062] Ein zusätzlicher Gehalt an Antioxidantien ist im allgemeinen bevorzugt. Erfindungsgemäß können als günstige Antioxidantien alle für kosmetische und/oder dermatologische Anwendungen geeigneten oder gebräuchlichen Antioxidantien verwendet werden, wobei die wasserlöslichen bzw. wasserdispergierbaren Antioxidantien bevorzugt werden.

- [0063] Vorteilhaft werden die Antioxidantien gewählt aus der Gruppe bestehend aus Aminosäuren (z. B. Glycin, Histidin, Tyrosin, Tryptophan) und deren Derivate, Imidazole (z. B. Urocaninsäure) und deren Derivate, Peptide wie D,L-Carnosin, D-Carnosin, L-Carnosin und deren Derivate (z. B. Anserin), Carotinoide, Carotine (z. B. α -Carotin, β -Carotin, ψ -Lycopin) und deren Derivate, Chlorogensäure und deren Derivate, Liponsäure und deren Derivate (z. B. Dihydroli-
- 5 ponsäure), Aurothioglucose, Propylthiouracil und andere Thiole (z. B. Thioredoxin, Glutathion, Cystein, Cystin, Cystamin und deren Glycosyl-, N-Acetyl-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, Amyl-, Butyl- und Lauryl-, Palmitoyl-, Oleyl-, γ -Linoleyl-, Cholesteryl- und Glycerylester) sowie deren Salze, Dilaurylthiodipropionat, Distearylthiodipropionat, Thiodipropionsäure und deren Derivate (Ester, Ether, Peptide, Lipide, Nukleotide, Nukleoside und Salze) sowie Sulfoximinverbindungen (z. B. Buthioninsulfoximine, Homocysteinsulfoximin, Buthioninsulfone, Penta-, Hexa-, Heptathioninsulfoxi-
- 10 min) in sehr geringen verträglichen Dosierungen (z. B. μmol bis $\mu\text{mol/kg}$), ferner (Metall)-Chelatoren (z. B. α -Hydroxyfettsäuren, Palmitinsäure, Phytinsäure, Lactoferrin), α -Hydroxysäuren (z. B. Citronensäure, Milchsäure, Apfelsäure), Huminsäure, Gallensäure, Gallenextrakte, Bilirubin, Biliverdin, EDTA, EGTA und deren Derivate, ungesättigte Fettsäuren und deren Derivate (z. B. γ -Linolensäure, Linolsäure, Ölsäure), Folsäure und deren Derivate, Furfurylidensorbitol und dessen Derivate, Ubichinon und Ubichinol und deren Derivate, Vitamin C und Derivate (z. B. Ascorbylpalmitat, Mg-Ascorbylphosphat, Ascorbylacetat), Tocopherole und Derivate (z. B. Vitamin-E-acetat), Vitamin A und Derivate
- 15 (Vitamin-A-palmitat) sowie Koniferylbenzoat des Benzoeharzes, Rutinsäure und deren Derivate, α -Glycosylrutin, Ferulasäure, Furfurylidenglucitol, Carnosin, Butylhydroxytoluol, Butylhydroxyanisol, Nordihydroguajakharzsäure, Nordihydroguajaretsäure, Trihydroxybutyrophenon, Harnsäure und deren Derivate, Mannose und deren Derivate, Zink und dessen Derivate (z. B. ZnO , ZnSO_4) Selen und dessen Derivate (z. B. Selenmethionin), Stilbene und deren Derivate
- 20 (z. B. Stilbenoxid, Trans-Stilbenoxid) und die erfindungsgemäß geeigneten Derivate (Salze, Ester, Ether, Zucker, Nukleotide, Nukleoside, Peptide und Lipide) dieser genannten Wirkstoffe.
- [0064] Die Menge der vorgenannten Antioxidantien (eine oder mehrere Verbindungen) in den Zubereitungen beträgt vorzugsweise 0,001 bis 30 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,05–20 Gew.-%, insbesondere 1–10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitung.
- 25 [0065] Sofern Vitamin E und/oder dessen Derivate das oder die Antioxidantien darstellen, ist vorteilhaft, deren jeweilige Konzentrationen aus dem Bereich von 0,001–10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Formulierung, zu wählen.
- [0066] Sofern Vitamin A, bzw. Vitamin-A-Derivate, bzw. Carotine bzw. deren Derivate das oder die Antioxidantien darstellen, ist vorteilhaft, deren jeweilige Konzentrationen aus dem Bereich von 0,001–10 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Formulierung, zu wählen.
- 30 [0067] Es ist erfindungsgemäß bevorzugt, den erfindungsgemäß verwendeten Wirkstoffkombinationen bzw. kosmetischen oder dermatologischen Zubereitungen, solche Wirkstoffkombinationen enthaltend Komplexbildner zuzufügen.
- [0068] Komplexbildner sind an sich bekannte Hilfsstoffe der Kosmetologie bzw. der medizinischen Galenik. Durch die Komplexierung von störenden Metallen wie Mn, Fe, Cu und anderer können beispielsweise unerwünschte chemische
- 35 Reaktionen in kosmetischen oder dermatologischen Zubereitungen verhindert werden.
- [0069] Komplexbildner, insbesondere Chelatoren, bilden mit Metallatomen Komplexe, welche bei Vorliegen eines oder mehrerer mehrbasiger Komplexbildner, also Chelatoren, Metallacyklen darstellen. Chelate stellen Verbindungen dar, in denen ein einzelner Ligand mehr als eine Koordinationsstelle an einem Zentralatom besetzt. In diesem Falle werden also normalerweise gestreckte Verbindungen durch Komplexbildung über ein Metall-Atom od. -Ion zu Ringen geschlossen. Die Zahl der gebundenen Liganden hängt von der Koordinationszahl des zentralen Metalls ab. Voraussetzung
- 40 für die Chelatbildung ist, daß die mit dem Metall reagierende Verbindung zwei oder mehr Atomgruppierungen enthält, die als Elektronendonatoren wirken.
- [0070] Der oder die Komplexbildner können vorteilhaft aus der Gruppe der üblichen Verbindungen gewählt werden, wobei bevorzugt mindestens eine Substanz aus der Gruppe bestehend aus Weinsäure und deren Anionen, Citronensäure und deren Anionen, Aminopolycarbonsäuren und deren Anionen (wie beispielsweise Ethylendiamintetraessigsäure
- 45 (EDTA) und deren Anionen, Nitrilotriessigsäure (NTA) und deren Anionen, Hydroxyethylendiaminotriessigsäure (HO-EDTA) und deren Anionen, Diethylenaminopentaessigsäure (DPTA) und deren Anionen, trans-1,2-Diaminocyclohexantetraessigsäure (CDTA) und deren Anionen).
- [0071] Der oder die Komplexbildner sind erfindungsgemäß vorteilhaft in kosmetischen oder dermatologischen Zubereitungen bevorzugt zu 0,01 Gew.-% bis 10 Gew.-%, bevorzugt zu 0,05 Gew.-% bis 5 Gew.-%, insbesondere bevorzugt zu 0,1–2,0 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen, enthalten.
- 50 [0072] Die nachfolgenden Beispiele sollen die vorliegende Erfindung verdeutlichen, ohne sie einzuschränken. Alle Mengenangaben, Anteile und Prozentanteile sind, soweit nicht anders angegeben, auf das Gewicht und die Gesamtmenge bzw. auf das Gesamtgewicht der Zubereitungen bezogen.

60

65

Beispiel Nr.	1	2	3	4	5
Hydroxypropyl Stärke Phosphat Ester (Structure® XL)	1,0%	2,0%	5,0%	1,0%	7,0%
Natrium Laurethsulfat	18,0%	12,0%	8,0%	6,0	10,0%
Cacamidopropylbetain	-	-	-	-	-
Decyl Glucosid	-	-	-	-	-
Natrium Cocoylglutamat	-	-	-	-	-
Sorbitol	2,0%	-	3,0%	3,0	5,0%
Laureth-4	-	-	7,0%	7	-
PEG-40 hydriertes Rizinusöl	-	-	-	-	-
Lanolinalkohol-PEG15	7,0%	-	-	-	4,0%
Isopropylpalmitat	-	-	3,0%	3,0	5,0%
Isopropylplamitat	-	-	-	-	-
Isopropylmyristat	4,0%	2,0%	-	-	-
Glycerin	-	5,0%	2,0	1,0	-
Xanthan Gum	0,5%	0,5%	-	-	-
Phenoxyethanol	0,2%	-	0,2%	-	-
Parabene	0,7%	-	0,5%	-	-
DMDM Hydantoin	-	-	-	-	-
Natriumhydroxid	0,5%	-	0,1%	0,1%	-
Na ₃ HEDTA	0,5%	-	0,5%	-	-
Natriumbenzoat	-	-	-	0,5%	0,5%
Zitronensäure	-	0,2%	0,5%	0,5%	-
Polyquaternium-10	-	-	0,2%	0,2%	0,2%
Natriumsalicylat	-	0,5%	-	-	-
Farbstoff	-	-	-	0,5%	0,3%
Gas / Aufschäummittel	10,0%	5,0%	12,0%	9,0%	15%
Parfum	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.
Wasser	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100

Belsplel Nr.	6	7	8	9	10
Hydroxypropyl Stärke Phosphat Ester (Structure® XL)	1,0%	2,0%	5,0%	1,0%	7,0%
Natrium Laurethsulfat	13,0%	10,0%	10,0%	13,0%	13,0%
Cocamidopropylbetain	5,5%	4,5%	4,5%	5,5%	5,5%
Decyl Glucosid	1,5%	3,0%	4,5%	5,0%	5,0%
Natrium Cocoylglutamat	0,8%	-	-	-	1,5%
Sorbitol	2,0%	-	3,0%	1,5%	5,0%
Laureth-4	-	-	-	-	-
PEG-40 hydriertes Rizinusöl	1,4%	1,0%	1,0%	1,4%	1,0%
Lanolinalkohol-PEG15	7,0%	-	-	-	4,0%
Isopropylpalmitat	1,7%	-	2,0%	-	0,9%
Isopropylstearat	-	1,7%	0,8%	1,5%	-
Isopropylmyristat	-	-	-	-	-
Glycerin	-	4,0%	2,0%	1,0%	-
Xanthan Gum	0,5%	0,5%	-	-	-
Hydroxypropyl Guarhydroxypropyltrimoni- umchlorid	0,1%	0,2%	0,1%	0,2%	-
Phenoxyethanol	0,2%	-	0,2%	-	-
Parabene	0,7%	-	0,5%	-	-
DMDM Hydantoin					
Natriumhydroxid	0,5%	-	0,1%	0,1%	-
Na ₃ HEDTA	0,5%	-	0,5%	-	-
Natriumbenzoat	-	-	-	0,5%	0,5%
Zitronensäure	0,3%	0,2%	0,5%	0,5%	-
Polyquaternium-10	-	-	0,2%	0,2%	0,2%
Natriumsalicylat	-	0,5%	-	-	-
Farbstoff	-	-	-	0,5%	0,3%
Gas / Aufschäummittel	10,0%	8,0%	12,0%	9,0%	15%

Parfum	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.
Wasser	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100
Beispiel Nr.	11	12	13	14	15
Hydroxypropyl Stärke Phosphat Ester (Structure® XL)	1,0%	2,0%	5,0%	1,0%	7,0%
Natrium Laurethsulfat	20,0%	15,0%	5,0%	15,0%	15,0%
Cocamidopropylbetain	-	-	-	-	-
Decyl Glucosid	-	-	-	-	-
Natrium Cocoylglutamat	-	-	-	-	-
Sorbitol	2,0%	-	3,0%	3,0%	5,0%
Laureth-4	6,0%	7,0%	5,5%	5,5%	7,0%
PEG-40 hydriertes Rizinusöl	-	-	-	-	-
Lanolinalkohol-PEG15	7,0%	-	-	-	4,0%
Isopropylpalmitat	2,0%	-	3,0%	3,0%	5,0%
Isopropylstearat	-	-	-	-	-
Isopropylmyristat	4,0%	2,0%	-	-	-
Glycerin	-	5,0%	1,0%	2,0%	-
Xanthan Gum	0,5%	0,5%	-	-	-
Phenoxyethanol	0,2%	-	0,2%	-	0,4%
Parabene	0,7%	-	0,5%	-	-
DMDM Hydantoin	-	0,2%	-	-	-
Natriumhydroxid	0,5%	-	0,1%	0,1%	-
Na ₃ HEDTA	0,5%	-	0,5%	-	-
Natriumbenzoat	0,1%	-	-	-	0,5%
Zitronensäure	-	0,2%	0,5%	0,5%	-
Polyquaternium-10	-	-	0,2%	0,2%	0,2%
Natriumsalicylat	-	0,5%	-	-	-
Farbstoff	-	-	-	0,5%	0,3%
Gas / Aufschäummittel	10,0%	5,0%	12,0%	8,0%	15%
Parfum	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.	q.s.

Wasser	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100	ad 100
--------	--------	--------	--------	--------	--------

1. Nachschäumendes kosmetisches Gel auf wässriger zur Abgabe aus einem Aerosolbehälter, enthaltend in einer üblichen wässrigen Grundzubereitung

5

a) ein oder mehrere Anionenside gewählt aus der Gruppe der Acylaminosäuren und deren Salze, der Phosphorsäureester und Salze, der ethoxylierten und nichtethoxylierten Sulfonsäuren und Salze, und der ethoxylierten und nichtethoxylierten Fettsäuren mit 12-22 C-Atomen in Form ihrer Alkaliseifen

b) ein oder mehrere vorgelatinierte, quervernetzte Stärkederivate.

10

c) 5 bis 300 Vol.-%, bezogen auf das Gesamtvolumen der Zubereitung, eines Gases (= Primärtriebmittel), gewählt aus der Gruppe Luft, Sauerstoff, Stickstoff, Helium, Argon, Lachgas (N_2O) und Kohlendioxid (CO_2)

d) ein Sekundärtriebmittel, gewählt aus der Gruppe der aliphatischen Kohlenwasserstoffe, wie zum Beispiel n-Pentan, Isopentan und Isobutan, bestehen, wobei die Zubereitung in einem Behältnis vorliegt, welches durch das Primärtriebmittel unter Druck gesetzt wird, so daß die Zubereitung beim Öffnen dieses Behältnisses in Freiheit gesetzt wird.

15

2. Zubereitung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass als vorgelatinierte, quervernetzte Stärkederivate hydroxypropylierte Phosphatester eingesetzt werden.

3. Zubereitung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß als vorgelatinierte, quervernetzte Stärkederivat Hydroxypropyldistärkephosphat (CAS Nummer 113894-92-1) eingesetzt wird.

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ **BLACK BORDERS**
- ☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**
- ☐ **FADED TEXT OR DRAWING**
- ☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**
- ☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**
- ☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**
- ☒ **GRAY SCALE DOCUMENTS**
- ☒ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**
- ☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**
- ☐ **OTHER: _____**

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.